[0005] 本発明の目的は、テトラフルオロエチレンとホルムアルデヒド発生源化合物とを無水フッ化水素中で反応させ、2,2,3,3-テトラフルオロオキセタンを製造するに際し、その反応収率を高め得る方法を提供することにある。

## 課題を解決するための手段

[0006] かかる本発明の目的は、上記2,2,3,3-テトラフルオロオキセタンの製造法において、反応を一般式RfCOORf (ここで、Rfは炭素数1~5のポリフルオロアルキル基であり、Rf は水素原子または炭素数1~5のポリフルオロアルキル基である)で表わされたポリフルオロアルキルカルボン酸またはそのポリフルオロアルキルエステルの存在下で行うことによって達成される。

#### 発明の効果

[0007] テトラフルオロエチレンとホルムアルデヒド発生源化合物とを無水フッ化水素中で反応させ、2,2,3,3-テトラフルオロオキセタンを製造するに際し、その反応をポリフルオロアルキルカルボン酸またはそのポリフルオロアルキルエステルの存在下で行うことにより、その反応収率を約2倍以上高め、約40%近くに迄高めることができる。

# 発明を実施するための最良の形態

- [0008] 2,2,3,3-テトラフルオロオキセタンの製造は、無水フッ化水素中にホルムアルデヒド 発生源化合物およびポリフルオロアルキルカルボン酸またはそのポリフルオロアルキルエステルを仕込み、そこにテトラフルオロエチレンを導入することによって行われる。ホルムアルデヒド発生源化合物としては、ホルムアルデヒド自体を用いることができるが、ホルムアルデヒドは重合し易いなど取扱い上の困難性がみられるので、パラホルムアルデヒド、トリオキサン等の重合物が好んで用いられる。重合物からホルムアルデヒドを発生させる方法としては、酸分解、熱分解等の方法があるが、フッ化水素を反応系に用いているので、それによる酸分解法が一般に用いられる。
- [0009] 反応に使用される無水フッ化水素は、ホルムアルデヒド重合物を酸分解すると共に溶媒の役割をも兼ねているため、ホルムアルデヒド重合物のHCHO換算したモル数の1.0~20当量、好ましくは5~15当量の割合で用いられる。また、ポリフルオロアルキルカルボン酸またはそのポリフルオロアルキルエステルは、ホルムアルデヒド重合物のHCHO換算したモル数の約0.05~10当量、好ましくは約0.2~1.0当量の割合で用

いられる。

[0010] 前記一般式で表わされるポリフルオロアルキルカルボン酸またはそのポリフルオロアルキルエステルとしては、好ましくはトリフルオロ酢酸 $\mathrm{CF_3}$ COOH、2,2,3,3,3-ペンタフルオロプロピルトリフルオロ酢酸エステル $\mathrm{CF_3}$ COOCH $_2\mathrm{CF_2}$ CF $_3$ 、2,2,2-トリフルオロエチルトリフルオロ酢酸エステル $_2\mathrm{CF_3}$ が用いられるが、この他次のような化合物も用いられる。

CF<sub>3</sub>CF<sub>2</sub>COOH

CF<sub>3</sub>CF<sub>2</sub>COOCH<sub>2</sub>CF<sub>2</sub>CF<sub>3</sub>

CF<sub>3</sub>CF<sub>2</sub>COOCH<sub>2</sub>CF<sub>3</sub>

CF<sub>3</sub>CF<sub>2</sub>COOCH<sub>2</sub>CF<sub>2</sub>CF<sub>3</sub>

CF<sub>3</sub>CF<sub>2</sub>CF<sub>2</sub>COOCH<sub>2</sub>CF<sub>3</sub>CF<sub>3</sub>CF<sub>2</sub>CF<sub>2</sub>COOCH<sub>2</sub>CF<sub>3</sub>CF<sub>3</sub>CF<sub>2</sub>CF<sub>2</sub>COOCH<sub>2</sub>CF<sub>3</sub>CF<sub>3</sub>CF<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>COOH

CF<sub>3</sub>CF<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>COOCH<sub>2</sub>CF<sub>3</sub>

- [0011] 反応は、始めに無水フッ化水素、ホルマリン重合物およびポリフルオロアルキルカルボン酸またはそのポリフルオロアルキルエステルを仕込んだ後に、テトラフルオロエチレンを導入することにより行われる。この反応は、常圧下でも加圧下でも行われるが、常圧の場合にはテトラフルオロエチレンが系外に排出され、テトラフルオロエチレンベースの収率を低下させるため、その流量を制限する必要があり、また反応に時間がかかるので、加圧条件下、一般には約0.1~2MPa程度の加圧条件下で行われる。
- [0012] 反応温度に関しては、それが低すぎると反応速度が遅くなり、また副生成物量も多くなって収率の低下を招き、一方高すぎると目的生成物が分解するなどして収率の低下を招くので、一般には約0~100℃、好ましくは約30~60℃の温度条件下で反応が行われることが適当である。

## 実施例

- [0013] 次に、実施例について本発明を説明する。
- [0014] 実施例1

容量10Lのオートクレーブ中に、トリフルオロ酢酸800gおよびHCHO源としてのパラ

ホルムアルデヒド500gを仕込み、攪拌しながら無水フッ化水素2.9kgを仕込んだ。その後加温し、内温が50℃になった時点で、テトラフルオロエチレン[TFE]を0.88MPaの圧力で導入した。TFEを仕込み始めると直ぐに内温が上昇し、オートクレープ内の圧力が降下した。反応中、内圧を0.88MPaに保つように、絶えず圧縮機によりTFEの分添を行った。1.1kgのTEEを仕込んだ時点で分添を終了し、その後12時間エージングを行った。エージング終了後、内温50℃で内容物を-20℃の冷却トラップに留出させた後、アルカリによる中和および水洗を行い、1130gの粗製物を得た。

[0015] この粗製物のNMR分析の結果、目的生成物である2,2,3,3-テトラフルオロオキセタンの含有率は51.7重量%であった。この粗製物を蒸留により精製すると、常圧にて沸点27~29℃の留分が592g(純度95%)得られ、これはTFE換算ベースの収率として39.3%であった。

<sup>19</sup>F-NMR(CFCI<sub>2</sub>基準):

- a -78.4ppm
- b -118.0ppm

<sup>1</sup>H-NMR:

 $\delta$  4.89ppm(ZH, t, J=10.2Hz)

#### [0016] 実施例2

実施例1において、トリフルオロ酢酸量を800gから400gに変更し、570g(純度93重量%)の2,2,3,3-テトラフルオロオキセタンを得た。TFE換算ベースの収率は、37.1%であった。

#### [0017] 実施例3

実施例1において、トリフルオロ酢酸の代りに、2,2,3,3,3-ペンタフルオロプロピルトリフルオロ酢酸エステルCF<sub>3</sub>COOCH<sub>2</sub>CF<sub>2</sub>CF<sub>3</sub>が800g用いられ、粗製物を960g(テトラフ

ルオロオキセタン含有率55.6重量%)を得た。この粗製物を蒸留により精製すると、 2,2,3,3-テトラフルオロオキセタン524g(純度96%)が得られ、これはTFE換算ベースの 収率として35.2%であった。

### [0018] 実施例4

実施例1において、トリフルオロ酢酸の代りに、2,2,2-トリフルオロエチルトリフルオロ酢酸エステルCF。COOCH。CF。が800g用いられ、粗製物を982g(テトラフルオロオキセタン含有率56.8重量%)を得た。この粗製物を蒸留により精製すると、2,2,3,3-テトラフルオロオキセタン540g(純度95%)が得られ、これはTFE換算ベースの収率として35.9%であった。

#### [0019] 比較例

実施例1において、トリフルオロ酢酸を用いなかった。279g(純度94重量%)の 2,2,3,3-テトラフルオロオキセタンが得られ、TFE換算ベースの収率は18.3%であった

# 請求の範囲

- [1] テトラフルオロエチレンとホルムアルデヒド発生源化合物とを無水フッ化水素中で反応させ、2,2,3,3-テトラフルオロオキセタンを製造するに際し、反応を一般式RfCOORf (ここで、Rfは炭素数1~5のポリフルオロアルキル基であり、Rf は水素原子または炭素数1~5のポリフルオロアルキル基である)で表わされたポリフルオロアルキルカルボン酸またはそのポリフルオロアルキルエステルの存在下で行うことを特徴とする2,2,3,3-テトラフルオロオキセタンの製造法。
- [2] 一般式RfCOORf で表わされるカルボン酸がCF<sub>3</sub>COOHである請求項1記載の 2,2,3,3-テトラフルオロオキセタンの製造法。
- [3] 一般式RfCOORf' で表わされるカルボン酸エステルが $CF_{g}COOCH_{2}CF_{2}CF_{3}$ である 請求項1記載の2,2,3,3-テトラフルオロオキセタンの製造法。
- [4] 一般式RfCOORf で表わされるカルボン酸エステルがCF<sub>3</sub>COOCH<sub>2</sub>CF<sub>3</sub>である請求項1記載の2,2,3,3-テトラフルオロオキセタンの製造法。

### INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2005/002005

		101/012	003/002003		
A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int.Cl <sup>7</sup> C07D305/08//C07B61/00					
According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC					
B. FIELDS SE	ARCHED				
	entation searched (classification system followed by classification system)	ssification symbols)			
Int.Cl <sup>7</sup> C07D305/08//C07B61/00					
Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched					
Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used) REGISTRY (STN), CAPLUS (STN)					
C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT					
Category*	Citation of document, with indication, where app	ropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.		
A	JP 61-97277 A (Daikin Industr 15 May, 1986 (15.05.86), Page 1, right column (Family: none)	ries, Ltd.),	1-4		
A	JP 63-146868 A (Daikin Indust 18 June, 1988 (18.06.88), Page 2, upper right column & EP 252454 A & US	ries, Ltd.),	1-4		
Further do	cuments are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.			
* Special categories of cited documents:  "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance  "E" earlier application or patent but published on or after the international filing date  "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is		To later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention.  The document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone.  The document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art document member of the same patent family.  Date of mailing of the international search report  12 April, 2005 (12.04.05)			
Name and mailing address of the ISA/ Japanese Patent Office		Authorized officer			
Facsimile No.		Telephone No.	,		

A. 発明の風する分野の分類 (国際特許分類 (IPC)) · Int. Cl'C07D305/08//C07B61/00					
B. 調査を行った分野					
調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC)) Int. Cl' C07D305/08//C07B61/00					
·					
最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの					
国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語) REGISTRY (STN), CAPLUS (STN)					
C. 関連する	5と認められる文献				
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連すると	きは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号		
A	JP 61-97277 A (ダイキン工業株式会社) 1986.05.15		1-4		
	第1頁右欄など   (ファミリーなし)				
A	│ │ JP 63-146868 A(ダイキン工業株式	会社)1988.06.18	1-4		
	第2頁右上欄など & EP 252454 A & US 4886581 A				
	& EF 252454 A & US 4666561 A				
			·		
C欄の続き		□ パテントファミリーに関する別	紙を参照。		
* 引用文献の	カカテゴリー 車のある文献ではなく、一般的技術水準を示す	の日の後に公表された文献 「T」国際出願日又は優先日後に公表	された文献であって		
もの 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日		出題と矛盾するものではなく、3 の理解のために引用するもの	発明の原理又は理論		
以後に公表されたもの 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行		「X」特に関連のある文献であって、 の新規性又は進歩性がないと考			
日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献(理由を付す)		「Y」特に関連のある文献であって、 上の文献との、当業者にとって			
	よる開示、使用、展示等に言及する文献 翳日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願	よって進歩性がないと考えられる 「&」同一パテントファミリー文献	<b>3もの</b>		
国際調査を完了した日 24.03.2005		国際調査報告の発送日 12.4.	2005		
国際調査機関の名称及びあて先 日本国特許庁 (ISA/JP)		特許庁審査官(権限のある職員) 福井 美穂	4P 3337		
郵便番号100-8915 車京都千代用区電が開三丁月4番3号		電話番号 03-3581-1101	内線 3492		

